Календарно-тематическое планирование по химии в 8 классе. Учебник: Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Химия, 8 класс.

2 часа в неделю(68 часов за год)

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № урока | Содержание учебного материала | Дата | | Примечание |
| План | Факт |
| 1 | Введение. Т.Б. Предмет и задачи химии. Вещества и их свойства | 2.09 |  |  |
| 2 | Методы познания в химии | 4.09 |  |  |
| 3 | Практическая работа №1 « Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени» | 9.09 |  |  |
| 4 | Чистые вещества и смеси | 11.09 |  |  |
| 5 | Практическая работа№2 « Очистка загрязненной поваренной соли» | 16.09 |  |  |
| 6 | Физические и химические явления. Химические реакции | 18.09 |  |  |
| 7 | Атомы, молекулы и ионы | 23.09 |  |  |
| 8 | Вещества молекулярного и немолекулярного строения | 25.09 |  |  |
| 9 | Простые и сложные вещества | 30.09 |  |  |
| 10 | Химические элементы | 2.10 |  |  |
| 11 | Относительная атомная масса | 7.10 |  |  |
| 12 | Знаки химических элементов | 9.10 |  |  |
| 13 | Закон постоянства состава веществ | 14.10 |  |  |
| 14 | Химические формулы. Относительная молекулярная масса | 16.10 |  |  |
| 15 | Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента | 21.10 |  |  |
| 16 | Валентность химических элементов | 23.10 |  |  |
| 17 | Составление химических формул по валентности | 6.11 |  |  |
| 18 | Атомно- молекулярное учение | 11.11 |  |  |
| 19 | Закон сохранения массы веществ | 13.11 |  |  |
| 20 | Химические уравнения | 18.11 |  |  |
| 21 | Химические уравнения | 20.11 |  |  |
| 22 | Типы химических реакций | 25.11 |  |  |
| 23 | Контрольная работа№1 « Валентность. Химические уравнения.» | 27.11 |  |  |
| 24 | Кислород, его общая характеристика | 2.12 |  |  |
| 25 | Свойства кислорода | 4.12 |  |  |
| 26 | Применение кислорода | 9.12 |  |  |
| 27 | Практическая работа№3 « Получение кислорода и свойства» | 11.12 |  |  |
| 28 | Озон.аллотропия кислорода | 16.12 |  |  |
| 29 | Воздух и его состав | 18.12 |  |  |
| 30 | Водород | 23.12 |  |  |
| 31 | Свойства и применение | 25.12 |  |  |
| 32 | Практическая работа№4 « Получение водорода и свойства» |  |  |  |
| 33 | Контрольная работа №2 « Кислород и водород» |  |  |  |
| 34 | Вода |  |  |  |
| 35 | Химические свойства и применение воды |  |  |  |
| 36 | Вода- растворитель. Растворы |  |  |  |
| 37 | Массовая доля растворенного вещества |  |  |  |
| 38 | Практическая работа№5 « Приготовление раствора с определенной массовой долей растворенного вещества |  |  |  |
| 39 | Количества вещества. Моль, Молярная масса |  |  |  |
| 40 | Вычисления с использованием понятий |  |  |  |
| 41 | Закон Авогадро. Молярный объем газа |  |  |  |
| 42 | Объемные отношения газов при химических реакциях |  |  |  |
| 43 | Контрольная работа№3 « Растворы. Моль.» |  |  |  |
| 44 | Оксиды |  |  |  |
| 45 | Гидроксиды. Основания |  |  |  |
| 46 | Химические свойства оснований |  |  |  |
| 47 | Амфотерные оксиды и гидроксиды |  |  |  |
| 48 | Кислоты |  |  |  |
| 49 | Химические свойства кислот |  |  |  |
| 50 | Соли |  |  |  |
| 51 | Химические свойства солей |  |  |  |
| 52 | Практическая работа№6 « Решение экс.задач по теме «Важнейшие классы неорганических веществ»» |  |  |  |
| 53 | Классификация химических элементов |  |  |  |
| 54 | Периодический закон |  |  |  |
| 55 | ПСХЭ |  |  |  |
| 56 | Строение атома |  |  |  |
| 57 | Распределение электронов по энергетическим уровням |  |  |  |
| 58 | Значение периодического закона |  |  |  |
| 59 | Контрольная работа№4 « Классы веществ.ПСХЭ» |  |  |  |
| 60 | Э\О. |  |  |  |
| 61 | Решение задач « Э\О» |  |  |  |
| 62 | Основные виды химической связи |  |  |  |
| 63 | Решение уравнений « Виды связей» |  |  |  |
| 64 | Степень окисления |  |  |  |
| 65 | Расчет степеней окисления |  |  |  |
| 66 | Итоговая контрольная работа |  |  |  |
| 67 | Урок обобщения |  |  |  |
| 68 | Урок обобщения |  |  |  |